

استكشاف: تفاعل طارد أو ماص للحرارة

اسم المستكشف:

تاريخ التنفيذ:

<p>المبادرة والتخطيط (درجتان)</p>	<p>المشكلة: تصنيف التفاعلات الكيميائية من حيث الحرارة</p> <p>اكتب الهدف من الاستكشاف</p> <p>لديك الأدوات التالية* هيدروكسيد الباريوم المائي- كلوريد الامونيوم= كلوريد الصوديوم- برادة حديد- دورق- ماء- رمل- سداة- كيس بلاستيكي تتبع خطوات الاستكشاف بدقة*</p>						
<p>التنفيذ وتدوين الملاحظات (3 درجات)</p>	<p>اكمل البيانات في الجدول التالي</p> <table border="1" data-bbox="236 768 735 1108"> <tr> <td>التغيرات الحرارية</td><td></td></tr> <tr> <td>التفاعل الأول</td><td></td></tr> <tr> <td>التفاعل الثاني</td><td></td></tr> </table>	التغيرات الحرارية		التفاعل الأول		التفاعل الثاني	
التغيرات الحرارية							
التفاعل الأول							
التفاعل الثاني							
<p>التحليل والتفسير (3 درجات)</p>	<p>١. صنف التفاعلين السابقين إلى تفاعل ماص وتفاعل طارد للحرارة؟ فسر سبب تصنيفك.</p> <p>٢. ابحث عن دليل آخر إضافة إلى تغير الطاقة- يشير إلى حدوث تفاعل كيميائي في كل حالة؟</p>						
<p>الاتصال وعمل الفريق (درجتان)</p>	<p>١. يتعاون مع زملائه أثناء تنفيذ النشاط؟ ؟</p> <p>٢. يناقش ويقدم المقترحات أثناء تنفيذ النشاط؟</p>						